DIARYLETHENE-BASED COMPOUND

Patent Number:

JP3261782

Publication date:

1991-11-21

Inventor(s):

IRIE MASAHIRO; others: 04

Applicant(s)::

KANEBO LTD

Requested Patent:

☐ <u>JP3261782</u>

Application Number: JP19900061749 19900313

Priority Number(s):

IPC Classification:

C07D333/54; C07D333/64; C07D495/04; G03C1/73

EC Classification:

Equivalents:

JP2758689B2

Abstract

NEW MATERIAL:A compound expressed by formula I (n is 2-5; R<1> and R<2> are >=2C aliphatic hydrocarbon or alkoxy; R<3> to R<10> are H or aliphatic hydrocarbon).

EXAMPLE:1,2-Bis-(2-methoxy-3-benzothienyl)-3,3,4,4,5,5-hexafluorocyclopentene.

USE:Suitable as an optical recording material, etc., having photochromism and excellent in thermal

stability, repeated durability, sensitivity, etc., in a colored state.

PREPARATION:A cycloperfluoroalkene derivative expressed by formula II is reacted with

lithiobenzothiophene derivatives expressed by formulas III and IV.

@ 公 開 特 許 公 報 (A) 平3-261782

⑤lnt. Cl.	5	識別配号		庁内整理番号	❸公開	平成3年((1991)	11月21日
	333/54 333/64 495/04	101		7822-4C 7822-4C 8415-4C				
G 03 C // C 09 K	1/73 9/02	503	В	8910—2H 8930—4H	0 2 -1	merula une un dat.		
				安本勢少	丰籍少	禁水頂の粉	1 (ひを足し

❷発明の名称 ジアリールエテン系化合物

②特 願 平2-61749

②出 願 平2(1990)3月13日

正浩 福岡県春日市春日公園 1丁目29番地 @発 明 者 入江 @発明者 椛澤 誠 大阪府大阪市浪速区下寺1丁目5番5号 @発明者 角 谷 律 夫 大阪府大阪市都島区友渕町2丁目12番21-304号 @発明者 佐 用 浩 一 兵庫県神戸市灘区福住通8丁目2番17号 @発明者 堀 川 幸夫 大阪府松原市柴垣1丁目27番12号 の出 顔 人 鐘紡株式会社 東京都墨田区墨田5丁目17番4号

明 祖 🖠

1. 発明の名称

、ジアリールエテン系化合物

2.特許請求の範囲

下記一般式(1) にて示されるジアリールエテン系化合物

$$R^{5}$$
 R^{3} C C R^{4} R^{6} ... (1)

ただし、式中のは2~5の整数を表わす。 R1、R2 は炭素数2以上の脂肪族炭化水素器 又はフルコキシ器を表わす。R3~R1°は水 素原子又は脂肪族炭化水素器を表わす。

3.発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本免明は、新規なジアリールエテン系化合物に 係り、更に詳細には、フォトクロミック性を有し、 先記録材料等に好道なジアリールエテン系化合物 に関する.

(従来の技術)

近年、記録、記憶材料、複写材料、調光 料、印刷感光体、レーザ用感光体、マスキング材料、 光量計あるいは表示材料に利用される光照射によ り可逆的に色相変化する種々のフォトクロミック 性を有する化合物が提案されている。

例えば、それらのフォトクロミック化合物としてベンゾスピロピラン類、ナフトオキサジン類、フルギド類、ジアゾ化合物あるいはジアリールエテン類等の化合物が提案されている。

う欠点を有している。

又、光照射による二つの状態が熱的には比較的 安定なものとして、フルギド棋やジアリールエテ ン類が知られているが、記録材料に応用するには 安定性が不十分であり、更に扱り返し耐久性に劣 るという欠点があり、未だ光記録材料として十分 満足な性能を有するフェトクロミック化合物がな いのが現状である。

(発明が解決しようとする課題)

本発明は、このような事情に鑑み、なされたも のであって、その目的とするところは、着色状態 の熱安定性、繰り返し耐久性、あるいは感度等で **ォトクロミック材料として優れた特性を有する**ジ アリールエテン系化合物を提供するにある。

(課題を解決するための手段)

・上述の目的は下記一般式(1) にて示されるジア リールエテン系化合物により達成される。

(以下余白)

ただし、式中 n は 2 ~ 5 の整数を扱わす。 R・, R * は炭素数 2 以上の脂肪族炭化水素基 又はアルコキシ基を表わす。 R³~R¹*は水 素原子又は脂肪族炭化水素基を裏わす。

次に、本発明を詳しく説明する。

本発明のジアリールエテン系化合物は、前記一 般式(1) で変わされるものであり、 n は 2 ~ 5 の 整数で、二重結合と共同して、4~?員環の環状 構造を有する、中でもnが3又は4の5又は6異 量が特に好ましいフォトクロミック特性を示す。 R · , R * は炭素数2以上の脂肪族炭化水素基又は アルコキシ基を表わすが、エチル基、プロピル基。 シアノ基又はメトキシ基が好ましい。 R * ~ R '* は水素原子又は脂肪族炭化水素基である。

本発明のジアリールエテン系化合物は種々の方

法により製造可能であるが、例えば次のような方 法で製造される。

即ち、下記一般式(2)

で示されるシクロパーフルオロアルケン誘導体 (nは2~5の整数)とリチオペンゾチオフェ ン語事体

(R1~R1"は前記に同じ)

を反応させる方法。

下記一般式(3)

(式中、n, R * ~ R ** は前記に同じ)

にて示されるジケトン化合物を低原子価チタン を用いて、分子内でカルボニル基同志を選元カ ップリングする方法。

本発明のジアリールエテン系化合物は、その一 例として 1.2 ーピスー(2 ーメトキシー3 ーベン ゾチェニル) - 3, 3, 4, 4, 5, 5 - ヘキサフルオロシ クロペンテンの例について説明すると、下記(4) 式のように要外光を吸収すると問題体に変化して

また、この問題体に可視光を照射すると、元の 間環体に戻り、消色する。

本型朝のジアリールエテン系化合物は、着色状 態も滑色状態も熱的安定性が高く、長期間変化せ ず、良好に保持される。

又、着消色の繰り返し耐久性や感度にも優れ、 可逆的な光情報記録材料に有利に使用することが

本発明の新規ジアリールエテン系フォトクロミ ック化合物を含有する記録層を利用した本発明の 光記録材料は、公知の方法で容易に得ることがで

例えば、本発明のジアリールエテン系化合物を、 公知の慕者法により、通当な基板上に慕者する方

本発明のジアリールエテン系化合物を、ポリエ ステル樹脂、ポリスチレン樹脂、ポリ塩化ビニル 樹脂、ポリ酢酸ピニル樹脂、ポリピニルブチラー ル樹脂、ポリメチルメタクリル酸樹脂、ポリカー ポネイト樹脂、フェノール樹脂、エポキシ樹脂等 の樹脂パインダーと共に、ベンゼン、トルエン。 ヘキサン,シクロヘキサン。メチルエチルケトン。 .アセトン、メタノール、エタノール、テトラヒド ロフラン、ジオキサン、四塩化炭素、クロロホル

ム等の溶媒に分散又は溶解させて、適当な益板上 に集布いる方法。

本発明のジアリールエテン系化合物を前記のよ うな溶媒に溶解し、ガラスセル等に對人する方法、 等により、記録層を形成することによって、光記 録材料とすることができる。

(免頭の効果)

以上のように、本発明のジアリールエテン系化 合物は、無安定性に優れ、かつ発術色の値り返し 耐久性の良好なフォトクロミック性を有するとと もに、着色・消色の感度が高く、これを用いれば 性能の僅れた可逆的光記録材料を得ることができ

以下に、実施例を挙げて本発明を具体的に世明 する.

拿路倒 1

2個の100m2の2つロフラスコをガラス管 で接続したものを反応容器として使用した。一方 のフラスコに 2 - メトキシベングチオフェン 1.52g(10mmol) とジェチルェーテル

50 m l を入れ、 窒素気流下で - 7 8 てに冷却後、 シベンゾチオフェン 0.4 6 g (3 m m o l) と n-ブチルリチウムヘキサン溶液10mmolを・ **満下し、10分間覆搾した。もう一方のフラスコ** に入れたパーフルオロンクロベンテン 1.3 4 m l (10 mm o l) のジェチルエーテル 20 m l の 溶液に、連結管を通して、上で反応させた溶液を 10回に分け、5分の間隔で移し、1時間反応さ せた後、2時間かけて変温に戻しながら攪拌した。 反応終了後、1規定の塩酸10mlを加えた。そ の後、ジェチルエーテルで2回抽出し、エーテル 層を集め乾燥後、エーテルを智去した。反応生成 物をシリカゲルのカラムクロマトグラフィーを用 いて分離、特製した結果、下記構造式の化合物 1.35g(収率38%)を得た。

容量100mlの2つ口フラスコに2ーメトキ

THF30ml, ヘキサン7.5mlを入れ、窒素 気流下で-100℃に冷却後、n-ブチルリチウ ムヘキサン溶液3mmoleを満下し5分間攪拌し た。次に上記で得た3~(1~パーフルオロペン テニル) - 2 - メトキシベンゾチオフェン 1. 0 7 B (3 m m o l) のエーテル溶放 1 0 m l を摘下 し、1時間獲拌した後、2時間かけて室温に戻し ながら微神した。反応終了後、1規定の塩酸20 mlを加えた。その後、ジェチルエーテルで2個 抽出し、エーテル層を集め、乾燥後エーテルを習 去した。反応生成物をシリカゲルのカラムクロマ トグラフィーを用いて分離、精製した結果、下記 構造式のジアリールエテン類の61g(収率51 %)を得た。なお、生成物の同定は、核磁気共鳴 スペクトル、赤外吸収スペクトル、質量分析スペ クトルにより行った。(以下、生成物の同定は、 これと同様にして行った。)



分析值:

(I) 'H-NMR(CDC £,中)

8 3.61 (s.6H) 7.14~7.30 (m.4H) 7.52~7.56 (m.4H)

(I) MS (m/e) 476 (M·)

(豆) 元素分析

実選値 C 2.95% H 55.08% N 0.03%

計算値 C 2.82% H 55.20%

N 0.00%

フォトクロミック性:

上記で合成した化合物をテトラヒドロフランに 10-4モル/ L になるように溶解して得た透明な 溶液を 1 c m × 1 c m × 4 c m の石英ガラスセル に封入し、これにガラスフィルター(じー330HOYA社製)を装着した100W水銀灯(オスラム社製)により紫外光を30秒間照射したところ非紫色に着色した。その吸収スペクトルに第1回に実線で示すものから点線で示すものに変化した。

次に、赤紫色着色状態の溶液にカットフィルター(日本真空光学社製)を装着した! 0 0 Wの水銀灯により 4 0 0 n m以上の可視光を 1 分間照射したところただちに消色し、元の透明の状態に変化した。この変化は可逆的に繰り返すことができた

植り返し耐久性(可逆的著色消色サイクル耐性): 上記で合成した化合物の10mgをポリメチルメタクリレート100mgとともにTHF1mlに溶解し、これを1×3cm角石英がラスで記録により墜布、乾燥したにはほどンコーティング性により墜布、乾燥したの配録層の吸収スペクトルのことを変更した。この記録層にU-3300フィルターを装置した

100 W水銀灯により紫外光を30 秒間照射し全 固着色状態にした。得られた着色状態の吸収スペ クトルの5 6 0 n m における吸光度は 0.3 3 3 で あった。次にこの着色状態の記録層にカットフィ ルターを装着した100W水銀灯により400 n m 以上の可視光を 3 0 秒間 照射したところただ ちに消色し、この記録層の吸収スペクトルの吸光 度は0.050に戻った。この紫外光、可視光の交 互の照射により着色消色を1サイクルとして、値 り返し耐久性試験を行った。この結果を第2図に 示した。第2回に示すように200回数り返した 時点での吸収スペクトルの560ヵmの吸光度は 消色状態で 0.058、着色状態で 0.318 であっ た。1.000回顧り返した後も消色状態が 0.064、着色状態が0.300と優れた繰り返し 耐久性を有していた。

保存安定性:

植り返し耐久性で使用したものと同様にして作製した記録層の2枚のうち一方を繋外光により着色し、他方を未着色のまま、アルミホイルで遮光

し、80 ての恒温槽に入れ、吸光度の変化を観察した。その結果を第3回に示してあるが、10日間経過しても吸光度の変化はほとんどなく、記録を安定に保存することができた。

実施例 2

容量 5 0 m l 0 c 2 c - 2 - 3 c - 2 l 8 g - 2 c -



$$F_{2} \xrightarrow{F_{2}} F_{2}$$

$$C = C$$

$$S \downarrow_{lpr} \quad ipr \downarrow_{S}$$

分析值:

(I) 'H - N M R (C D C & *中)

δ (ppm) 1. 2 6 (d . 1 2 H) 2 9 8 (d . 2 H) 7. 2 ~ 7. 4 (m . 2 H) 7. 6 ~ 7. 8 (m . 2 H)

(I) MS (m/e) 524 (M·)

フォトクロミック性:

実施例1と同様にして繋外光を照射したところ525nmに吸収極大を持ち、赤色に変化した。 次に可視光を照射したところ元の状態に消色でき、この変化は可逆的で、100回以上繰り返し行うことができた。

4. 図面の簡単な説明

第 1 図は実施例 1 で合成した化合物のテトラヒドロフラン溶液中の吸収スペクトルの光変化を示

す図である。また、祭2図は実施例1で作製した光記録階の紫外光および可視光の交互照射にともなう560nmにおける吸光度の変化を示したがラフである。第3図は実施例1で作製した光記録間の着色及び術色状態での80でに於ける経日変化を示した図である。

出職人 鏡 紡 株 式 会







